

Laju Reaksi Umum

Petunjuk Pengisian 7: Tuliskan laju reaksi menggunakan perubahan konsentrasi zat per perubahan waktu setiap spesi yang bereaksi pada tabel 5. di bawah ini!

Tabel 4. laju pembentukan dan penguraian zat pada interval waktu tertentu

Interval Waktu (detik)	r_A	r_B	r_{AB_2}
0 sd. 2			
0 sd. 4			
2 sd. 8			

Petunjuk Isian 8: Analisislah data tabel yang telah kalian isi melalui pertanyaan-pertanyaan pemandu berikut!

Pertanyaan Pemandu

a) Bagaimana perbandingan laju reaksi tiap interval waktu?

Jawab:

.....

b) Bagaimana hubungan perbandingan laju reaksi dengan koefisien reaksi?

Jawab:

.....

Isilah titik-titik di bawah ini untuk menunjukkan hubungan antara r_A , r_B , dan r_{AB_2} secara matematis.

$$\text{Laju Reaksi Umum} = - \frac{r_A}{\dots} = - \frac{r_B}{\dots} = + \frac{r_{AB_2}}{\dots}$$

Catatan

- laju reaksi umum dapat juga kita sebut sebagai laju reaksi (r)